SUOMI - FINLAND

Patentti No 100729

PATENTTI- JA REKISTERIHALLITUS

on tänään myöntänyt 15 päivänä joulukuuta 1967 annetun patenttilain siihen myöhemmin tehtyine muutoksineen nojalla oheisen patenttijulkaisun mukaisen patentin. Patentinhaltijan nimi, keksinnön nimitys ja patenttihakemuksen tekemispäivä käyvät ilmi patenttijulkaisun etusivulta.

Helsingissä, 13.02.1998

Helen Lofo



F10001007298



(12) PATENTTIJULKAISU PATENTSKRIFT

(10) FI 100729 B

(45) Patentti	myönnetty	-	Patent	beviljats	13.02.98
---------------	-----------	---	--------	-----------	----------

(51) Kv.lk.6 - Int.kl.6

D 2111 17/67

D 21H 17/67	
(21) Patenttihakemus - Patentansökning	953238
(22) Hakemispāivā - Ansökningsdag	29.06.95
(24) Alkupāivā - Lõpdag	29.06.95
(41) Tullut julkiseksi - Blivit offentlig	30.12.96
(41) Idilde julkisansa	

(FI)

SUOMI-FINLAND

Patentti- ja rekisterihallitus Patent- och registerstyrelsen

- (73) Haltija Innehavare
 - 1. Metså-Serla Oy, Tutkimusosasto, 08800 Kirkniemi, (FI)
- (72) Keksijā Uppfinnare

 - Silenius, Petri, c/o Metsā-Serla Oy, Tutkimusosasto, 08800 Kirkniemi, (FI)
 Leskelā, Markku, c/o Metsā-Serla Oy, Tutkimusosasto, 08800 Kirkniemi, (FI)
- (74) Asiamies Ombud: Papula Rein Lahtela Oy, Fredrikinkatu 61 A, 6.krs, 00100 Helsinki
- (54) Keksinnön nimitys Uppfinningens benämning

Paperinvalmistuksessa käytettävä täyteaine ja menetelmä täyteaineen valmistamiseksi I papperstillverkning användbart fyllnadsämme och förfarande för framställning av det

- (56) Viitejulkaisut Anforda publikationer
 - FI A 944355 (C 01F 11/18), FI A 931584 (C 04B 16/02), EP A 604095 (D 21H 17/69)
- (57) Tiivistelmä Sammandrag

Keksinnön kohteena on paperinpääasiassa käytettävä valmistuksessa kalsiumkarbonaatista muodostunut täyteaine ja menetelmä sen valmistamiseksi. Täyteaine koostuu saostetuista kalsiumkarbonaattipartikkeleista muodostuneista huokoisista aggregaateista. Menetelmässä kalsiumkarbonaatti saostetaan.

Uppfinningen avser ett vid papperstillverkning användbart i huvudsak av kalciumkarbonat bildat fyllnadsämne samt förfarande för framställning av detsamma. Fyllnadsämnet består av porösa aggregat bildade av utfällda kalciumkarbonatpartiklar. Vid förfarandet utfälls kalciumkarbonatet.

PAPERINVALMISTUKSESSA KÄYTETTÄVÄ TÄYTEAINE JA MENETEL-MÄ TÄYTEAINEEN VALMISTAMISEKSI

Keksinnön kohteena on paperinvalmistuksessa käytettävä täyteaine, kuten on määritelty patenttivaatimuksen 1 johdanto-osassa. Edelleen keksinnön kohteena on menetelmä ao. täyteaineen valmistamiseksi.

5

10

西部はは大きないと、これの大きのですとしているとうでは、田田のではなくているないは

Paperilla tarkoitetaan tässä hakemuksessa paperi- ja kartonkikoneilla valmistettavia erilaisia paperi- ja kartonkilaatuja, päällystettyjä tai päällystämättömiä.

Nykyisin asiakkaat ja lainsäädännölliset toimenpiteet määräävät yhä enemmän paperituotteiden kehityssuunnan. Painopaperin ostajat haluavat säästää postituskuluissa ja pienentää syntyvän jätteen määrää.

Edelleen pakkauksille on määrätty painosta riippuvia jätemaksuja. Yleisesti paperituotteiden hintaan näyttää tulevan ylimääräisenä kustannusrasitteena energiaja haittaveroja. Mainituista syistä johtuen paperin ostajat haluavat neliömassaltaan alhaisempia paperituotteita, jotka silti täyttävät korkeat laatuvaatimukset.

Edellä esitetyn yleisen kehityssuunnan vuoksi korkealaatuinen paperi pyritään valmistamaan entistä pienemmällä raaka-ainemäärällä. Kun paperin neliömassaa pienennetään, paperin opasiteetti tulee kriitti-25 seksi ominaisuudeksi. Opasiteettia voidaan kasvattaa nostamalla paperin täyteainepitoisuutta, mikä kuitenyleensä pienentää paperin lujuusominaisuuksia. Näin ollen paperin rakennetta pyritään muuttamaan siten, että tärkeät tuoteominaisuudet säilyvät samanai-30 kaisesti hyvinä. Jotta paperipohjainen viestintä voisi säilyttää kilpailukykynsä sähköisen viestinnän rinnalla, paperituotteiden painojäljen edellytetään edelleen paranevan. - Mainitut yleiset kehityssuunnat asettavat 35 paperin raaka-aineille ja valmistusprosesseille erittäin korkeat vaatimukset. Vaatimuksien täyttämiseksi

paperin raaka-aineita ja niiden valmistusprosesseja on pyritty kehittämään viime aikoina hyvin voimakkaasti.

Ennestään julkaisusta 944355 tunnetaan täyteaine, joka muodostuu ydinnysmateriaalin pinnalle saostettavasta kalsiumkarbonaatista; ydinnysmateriaali koostuu skalenoetrisistä kalsiumkarbonaattihiukkasista. Edelleen, viitatun julkaisun mukaan, 25 % täyteainehiukkasista on muodoltaan prismaattisia.

Julkaisusta EP 604095 tunnetaan menetelmä pa10 paeriteollisuuden jätevedessä olevan hienojakoisen jätemateriaalin käsittelemiseksi. Jätemateriaali koostuu
lyhyistä selluloosakuiduista ja kuitujen pätkistä,
epäorgaanisesta materiaalista, yms. hienojakoisesta
materiaalista. Menetelmän avulla jätemateriaali on
15 helpommin erotettavissa ja kuivattavissa.

Julkaisusta FI 931584 tunnetaan komposiittituote ja menetelmä sen valmistamiseksi, joka perustuu
kalsiumkarbonaatin saostukseen selluloosakuitujen pinnalle. Kuidut ovat pääasiassa kokonaisia sellukuituja,
yksittäisiä mikrofibrillejä on ainoastaan kuitujen
pinnoilla.

20

25

30

Esillä olevan keksinnön tarkoituksena on tuoda esiin uudenlainen kalsiumkarbonaattiperustainen täyteaine paperinvalmistusta varten, joka täyteaine täyttää edellä esitetyt kriteerit.

Edelleen keksinnön tarkoituksena on tuoda esiin uudenlainen kalsiumkarbonaattiperustainen täyteaine, jolla on paremmat optiset ominaisuudet kuin aiemmilla kalsiumkarbonaattipohjaisilla täyteaineilla.

Edelleen keksinnön tarkoituksena on tuoda esiin uudenlainen kalsiumkarbonaattipohjainen täyteaine, joka antaa paperille paremmat lujuusominaisuudet, erityisesti paremman vetolujuuden, kuin aiemmat kalsiumkarbonaattipohjaiset täyteaineet.

Edelleen keksinnön tarkoituksena on tuoda esiin uudenlainen kalsiumkarbonaattipohjainen täyteaine, joka antaa paperille alhaisemman neliömassan kuin

aiemmat kalsiumkarbonaattipohjaiset täyteaineet.

5

20

25

30

Edelleen keksinnön tarkoituksena on tuoda esiin uudenlainen kalsiumkarbonaattipohjainen täyteaine, joka alentaa yleisesti paperinvalmistuksen kustannuksia.

Lisäksi keksinnön tarkoituksena on tuoda esiin menetelmä ao. täyteaineen valmistamiseksi.

Keksinnölle tunnusomaisten seikkojen osalta viitataan patenttivaatimuksiin.

Keksintö perustuu siihen, että kalsiumkarbonaatti saostetaan selluloosakuidusta ja/tai mekaanisesta massakuidusta jauhamalla valmistettujen hienoainefibrillien pinnalle. Hienoainefibrillit vastaavat
kokojakaumaltaan pääasiassa viiralajittimen jaetta
Ploo, edullisesti jaetta P200.

Saostus voidaan suorittaa siten, että muodostuu fibrillien, so. hienojen rihmojen koossa pitämiä huokoisia kalsiumkarbonaattikideaggregaatteja, joissa on runsaasti tyhjää tilaa ja joissa kalsiumkarbonaattipartikkelit ovat saostuneet hienoainerihmoihin kiinni. Hienoainerihmat, joiden pinnalle kalsiumkarbonaattipartikkelit ovat saostuneet, muodostavat helminauhamaisia rihmoja, ja kalsiumkarbonaattiaggregaatit muistuttavat lähinnä kasassa olevia helminauhoja. Aggregaattien tehollisen tilavuuden ja massan suhde on hyvin suuri verrattuna tavanomaisen täyteaineena käytettävän kalsiumkarbonaatin vastaavaan suhteeseen; tehollisena tilavuutena tarkoitetaan tässä tilavuutta, jonka pigmentti vaatii paperissa.

Kalsiumkarbonaattipartikkelien halkaisija aggregaateissa on suuruusluokkaa n. 0.2-3 μ m, edullisesti n. 0.3-1.5 μ m.

 $\text{CaCO}_3\text{-kideaggregaattien}$ halkaisija on suuruusluokkaa n. 2-10 $\mu m\,.$

Selluloosapohjaisessa hienoaineessa on mukana myös pyöreähköjä hienoainepartikkeleita, jotka ovat saostusprosessin jälkeen kalsiumkarbonaattipartikke-

leiden peitossa. Tällöin kalsiumkarbonaattitäyteainepartikkeli vastaa ominaisuuksiltaan lähinnä onttoa
täyteainepartikkelia, jonka ominaispaino on pieni.
Pigmentti ei ole todellisuudessa täysin ontto, koska
sen sisällä on hienoainetta; hienoaineen ominaispaino
on kuitenkin pienempi kuin kalsiumkarbonaatin ja tällöin partikkelin ominaispaino on hyvin alhainen.

Keksinnön mukainen uusi saostettu kalsiumkarbonaattipohjainen täyteaine antaa paperille paremmat
optiset ominaisuudet ja selvästi suuremman lujuuden
kuin aiemmin tunnetut kalsiumkarbonaattipohjaiset täyteaineet. Edelleen keksinnön mukainen täyteaine mahdollistaa paperin täyteainepitoisuuden nostamisen siten, että paperin muut ominaisuudet, esim. mainitut
lujuusominaisuudet, kuten vetolujuus, eivät huonone.
Tämä auttaa merkittävästi paperin neliömassan alentamispyrkimyksissä.

15

Edelleen keksinnön mukainen uusi täyteaine retentoituu paperinvalmistuksessa selvästi paremmin kuin aiemmin tunnetut kalsiumkarbonaattiperustaiset täyteaineet.

Mainituista syistä johtuen keksinnön mukaisella täyteaineella voidaan yleisesti saavuttaa kustannusssäästöjä paperinvalmistuksen yhteydessä.

Ennestään tunnetaan kevyitä täyteainepigmenttejä, esim. onttoja muovipigmenttejä, joilla on pyritty saavuttamaan samoja etuja kuin esillä olevan hakemuksen mukaisella kalsiumkarbonaattipohjaisella täyteaineella. Kuitenkin muovipigmenttien hinta on korkea,
mikä rajoittaa niiden käyttöä. Verrattaessa keksinnön
mukaista täyteainetta huokos- tai lumentäytettyyn kuituun todetaan, että keksinnön mukaisessa täyteaineessa
kalsiumkarbonaatti ei ole yksittäisten hienoainerihmojen sisällä toisin kuin em. kuiduissa vaan hienoaineen
pinnalla. Tämän lisäksi, keksinnön mukaisessa täyteaineessa, kalsiumkarbonaatin ja kuituaineksen massasuhde
on paljon suurempi kuin huokos- tai lumentäytetyllä

kuidulla. Keksinnön mukainen täyteaine on täten aivan uusi tuote, eikä sitä pidä sekoittaa jo tunnettuun huokos- tai lumentäytettyyn kuituun.

Keksinnön mukaisessa menetelmässä kalsiumkarbonaatti voidaan saostaa mistä tahansa soveliaasta
liuoksesta tai seoksesta, esim. Ca(OH)₂-vesiliuoksen
ja kiinteän Ca(OH)₂:n seoksesta tai kalsiumhydroksidin
vesiliuoksesta. Saostus voidaan tällöin toteuttaa millä tahansa kalsiumkarbonaattia saostavalla aineella,
esim. hiilidioksidilla, kuten kaasumaisella hiilidioksidilla, sopivasti 1-100 %, edullisesti 10-100 % hiilidioksidikaasulla. Kalsiumhydroksidin ja hiilidioksidin sijasta voidaan käyttää mitä tahansa kalsiumkarbo-

naattia muodostavaa reaktiota, esim. kalsiumkloridin 15 ja natriumkarbonaatin välistä reaktiota, jolloin muodostuu kalsiumkarbonaattia ja ruokasuolaa.

Kalsiumkarbonaatin saostus suoritetaan esim. selluloosakuidusta peräisin olevan hienoaineen, sopivasti hienoainefibrillien pinnalla. Hienoaineen sakeus saostuksessa on sopivasti 0.0001 - 18 p-%, edullisesti 0.4 - 10 p-%. Käytettäessä kalsiumhydroksidia, kalsiumhydroksidin ja selluloosakuitujen massasuhde saostuksessa on sopivasti 0.1 - 20, edullisesti 1.4 - 4. Saostuslämpötila on välillä 5 - 150 °C, sopivasti 10 - 90 °C, edullisesti 15 - 80 °C.

20

25

30

Hiilidioksidimenetelmässä nettoreaktio on $Ca(OH)_2 + CO_2 \Leftrightarrow CaCO_3 + H_2O$. Kloridimenetelmässä nettoreaktio on $CaCl_2 + Na_2CO_3 \Leftrightarrow CaCO_3 + 2NaCl$

Kalsiumkarbonaatti saostuu kalsiumyhdisteiden reagoidessa reaktioyhtälöiden mukaisesti. Kalsiumkarbonaatin mineraalimuotoon sekä kidekokoon ja/tai muotoon voidaan vaikuttaa reaktio-olosuhteita säätämällä.

Saostuksessa hienoaine, so. esim. selluloosatai muu kuitupohjainen hienoaine jauhetaan massajauhimella ja lajitellaan, edullisia ovat esim. viiralajittimen jakeet P100-P400. Saostus voidaan suorittaa edullisesti erityisessä reaktorissa, jossa esim. kalsiumhydroksidi ja hienoaine sekoitetaan. Karbonointireaktio toteutetaan johtamalla reaktoriin hiilidioksidia, esim. kaasumaista hiilidioksidia. Reaktion etenemistä voidaan seurata mittaamalla seoksen pH:a ja johtokykyä. Sekoitus ja kaasunsyöttö voidaan lopettaa, kun seoksen pH on laskenut arvoon n. 7.5 riippuen hienoaineen pH-arvosta. Karbonointi suoritetaan esim. Ca(OH)2:n vesiliuoksessa tai seoksessa.

Valmiiseen täyteaineeseen voidaan haluttaessa lisätä dispergointiainetta, esim. natriumheksametafosfaattia (Na-HMF) tai muuta tai muita dispergointiaineita.

Keksinnön mukaista täyteainetta voidaan käyttää täyteaineena sellaisenaan tai kaikissa seossuhteissa (0-100 %) jonkin toisen tai muiden täyteaineiden kanssa. Täyteaineen käyttömäärä paperissa on 0.1-50 p-%, edullisesti 0.1-30 p-%.

Keksinnön mukaista täyteainetta ja menetelmää sen valmistamiseksi kuvataan lähemmin seuraavissa suoritusesimerkeissä viitaten oheisiin kuviin, joissa kuva 1 esittää keksinnön mukaisessa menetelmässä käytettyä laitteistoa;

kuvat 2-4 esittävät elektronimikroskoopilla keksinnön mukaisesta täyteaineesta otettuja kuvia; kuvat 5-8 esittävät graafisesti keksinnön mukaisen täyteaineen ominaisuuksia verrattuna tekniikan tason mukaisen täyteaineen ominaisuuksiin.

30

. :

ESIMERKKI 1 Täyteaineen valmistus

Valkaistua mäntysulfaattimassaa jauhettiin Valley-laboratoriohollanterissa standardin SCAN-C 25:-76 mukaisesti 2.5 tuntia. Jauhetut massat lajiteltiin Bauer-McNett-lajittimella käyttäen aluksi viirasekvenssiä 14-50-100-200 mesh. Kerralla lajiteltava kuiva-ainemäärä oli 45 grammaa. 200 meshin viiran läpi

mennyt jae (P200 fraktio) otettiin talteen ja sen annettiin laskeutua 2 vuorokautta, minkä jälkeen pinnalla oleva vesifaasi erotettiin

Jae P200 fraktioitiin edelleen viirasekvens5 sillä 100-200-290-400 mesh. Viiraa 100 mesh käytettiin
tasaamaan lajittelutapahtumaa ja estämään viiran 200
mesh tukkeutuminen alkuvaiheessa. 400 meshin viiran
läpi mennyt jae (P400 fraktio) otettiin talteen, ja
hienoainejakeen laskeutumisen jälkeen vesifaasi erotettiin pinnalta.

P400 jae sakeutettiin sentrifugoimalla sakeuteen 4.7 g/l, minkä jälkeen hienoaine oli valmis käytettäväksi täyteaineen valmistuksessa.

Täyteaine valmistettiin sekoitussäiliöreaktorissa 1, kuva 1. Reaktorin tilavuus oli 5 litraa ja
sen lämpötilaa voitiin säätää vaipassa olevan vesikierron 2 avulla. Reaktorin sisällä oli neljä pystysuuntaista virtauksenestolevyä, jotka tehostivat sekoitusta. Hiilidioksidi-typpi-kaasuseos johdettiin sekoitinelimen alapuolelle putkea 3 pitkin. Kaasuseoksen
virtausta ja hiilidioksidipitoisuutta voitiin säätää

kaasuputkissa 3, 4 olevien säätöventtiilien 5, 6 avulla. Mitta-anturit 7, 8, 9 asetettiin reaktoriin kannessa olevien reikien kautta. Mittalaitteet kytkettiin

25 tietokoneeseen 10, johon mittausdata kerättiin ja tallennettiin.

Saostukset suoritettiin lämpötilassa 35 $^{\circ}$ C ja hiilidioksidipitoisuus kaasuseoksessa säädettiin arvoon 15 t-%, reaktiotilavuus oli 3.2 l.

Täyteainetta valmistettiin kolmella eri $Ca(OH)_2/hienoaine-suhteella$. Annostelut on esitetty taulukossa 1.

Taulukko 1. Raaka-aineiden annostelu

	Saostus 1	Saostus 2	Saostus 3
M _{hienoaine} , 9	15	15	15
m _{Ca(OH)2} , g	22	35	50
V_{typpi} , $1/min$	5.25	8.36	11.94
V _{hiilidioksidi} , l/min	0.93	1.48	2.11

Ennen reaktion aloittamista hienoaine homogenoitiin sekoittamalla sitä 5 min reaktorissa sekoitusnopeudella 600 l/min. Tässä vaiheessa käytettiin pientä typpivirtausta kaasuputkien tukkeutumisen estämiseksi. Tämän jälkeen sekoitusnopeus säädettiin arvoon 1000 l/min, ja kalsiumhydroksidi lisättiin reaktoriin. Mitta-anturit asetettiin reaktoriin ja reaktio aloitettiin avaamalla myös CO₂-virtaus. Reaktion etenemistä seurattiin mittaamalla seoksen pH:ta, 8, ja johtokykyä, 9. Sekoitus ja kaasunsyöttö lopetettiin, kun seoksen pH, 8, oli pudonnut arvoon 7.5.

Saatu tuote kuvattiin elektronimikroskoopilla

10

15

(SEM), kuvat 2, 3, 4. SEM-kuvista voidaan nähdä, että tuote muodostuu hienoainerihmojen koossa pitämistä kalsiumkarbonaattikideaggregaateista, huokoisista joissa on hyvin paljon tyhjää tilaa ja joissa CaCO3partikkelit ovat saostuneet hienoainerihmoihin kiinni. 20 Aggregaateissa olevien kalsiumkarbonaattipartikkeleiden halkaisija on välillä 0.3-1.5 μm ja muodoltaan ne ovat pyöreähköjä ja osin sukkulamaisia. Aggregaattien halkaisija vaihtelee välillä n. 2-10 μm . Hienoaine/CaCO3-rihmojen voidaan sanoa olevan helminauhamai-25 sia ja aggregaattien muistuttavan lähinnä kasassa olevia helminauhoja. Mukana on myös pyöreähköjä hienoainepartikkeleita (fig.3), ja ne ovat pienien $CaCO_3$ partikkeleiden peitossa. Tässä tapauksessa voidaan puhua jopa ontosta CaCO3-pigmentistä, jonka ominaispaino 30 on pieni (pigmentti ei ole täysin ontto, koska sisällä on hienoainetta; hienoaineen ominaispaino on kuitenkin

pienempi kuin kalsiumkarbonaatin). Saostunut kalsiumkarbonaatti oli röntgendiffraktioanalyysin perusteella 100 % kalsiittia.

ESIMERKKI 2. Paperin ominaisuudet

Täyteaineen paperiteknisen potentiaalin testaamiseksi tehtiin arkkikoesarja, jossa verrattiin paperin ominaisuuksia käytettäessä keksinnön mukaista täyteainetta ja jo markkinoilla olevia kalsiumkarbonaattitäyteaineita, PCC (Albacar LO) ja GC (Fincarb 6005).

Laboratorioarkkien valmistusta varten tehtiin massaseos, jossa oli 75 p-% valkaistua hioketta ja 25 p-% valkaistua mäntysulfaattisellua. Sellu jauhettiin Valley-laboratoriohollanterissa SR-lukuun 30 standardin SCAN-C 25:76 mukaan jauhatusajan ollessa 38 min.

15

'35

Esimerkissä 1 esitettyjen saostusten 1 ja 2 täyteaineet käytettiin laimentamattomina laboratorioarkkien valmistuksessa, ja saostuksessa 3 valmistettu täyteaine laimennettiin puoleen saostuksen jälkeisestä sakeudestaan. Vertailuarkkien tekoa varten kaupallisista CaCO₃-täyteaineista valmistettiin käyttöliuokset, joiden sakeudet olivat 25 g/l.

Laboratorioarkkimuotissa valmistettiin 60 g/m² arkkeja ilman kiertovettä standardien SCAN-C 26:76 ja SCAN-M 5:76 mukaan lukuunottamatta arkkien rumpukuivausta ja sitä vastaavaa märkäpuristusta. Retentioaineina käytettiin kationista tärkkelystä (Raisamyl 135) 0.65 % ja silikaa 0.15 % kuidun massasta.

Rumpukuivausta vastaavassa märkäpuristuksessa arkit pinottiin seuraavasti:

Pinon yläpää → puristinlevy
2 kuivattua imukartonkia
uusi imukartonki
laboratorioarkki
huopautuskartonki

$\begin{array}{ccc} & & 2 \text{ kuivattua imukartonkia} \\ \text{Pinon alapää} & \rightarrow & \text{puristinlevy} \end{array}$

Arkkipino asetettiin puristimeen ja sitä pu
ristettiin siten, että arkkeihin kohdistui paine 490 ±

20 kPa 4 min ajan. Märkäpuristuksen jälkeen arkkien

kummallakin puolella olleet imukartongit jätettiin

arkkeihin kiinni ja arkit ladottiin kylmään kuivaus
rumpuun. Arkkeja kuivattiin rummussa lämpötilassa 100

°C 2 h ajan. Kuivauksen jälkeen imukartongit irrotet
tiin arkeista ja arkkeja ilmastoitiin vähintään 24 h

lämpötilassa 23 ± 1 °C suhteellisen kosteuden ollessa

50 ± 2 %.

Valmiista arkeista määritettiin kalsiumkarbo-15 naattipitoisuus, neliömassa, ISO-vaaleus, valonsirontakerroin ja vetoindeksi. Tulokset on esitetty taulukoissa 2, 3 ja 4.

	Taulukko 2.	Paperiominaisuudet	käytettäessa
20		keksinnön mukaista	täyteainetta

			• ••••			
	saos	stus l	sao	stus 2	saos	stus 3
CaCO3pit., %	10.2	15.8	12.1	17.1	12.8	17.7
neliömassa, g/m²	65.0	66.3	65.1	65.6	65.0	66.0
ISO-vaaleus, %	72.4	75.0	73.1	75.9	74.0	76.8
valonsirontakerroin,						
m²/kg	74.4	82.6	77.0	87.2	78.6	90.3
vetoindeksi, Nm/g	48.8	47.4	50.0	44.9	45.4	40.7

Taulukko 3 Paperiominaisuudet käytettäessä kaupallisia CaO₃-täyteaineita

		PCC			GC	
CaCO ₃ pit., %	11.8	18.3	22.9	11.6	18.0	22.0
neliömassa, g/m²	65.1	68.3	66.7	67.5	63.6	68.4
ISO-vaaleus, 3	73.1	75.0	76.1	72.6	73.7	74.5
valonsirontakerroin,				•		
m²/kg	76.8	85.8	88.4	72.8	77.5	82.4
vetoindeksi, Nm/g	33.3	28.4	26.6	36.9	31.6	28.7

Kalsiumkarbonaatin retentio oli keksinnön mukaisella täyteaineella keskimäärin 92 %, kaupallisella saostetulla kalsiumkarbonaatilla (PCC) 64 % ja kaupallisella jauhetulla kalsiumkarbonaatilla(GC) 62 %.

Taulukko 4 Paperiominaisuudet pelkällä massalla ilman täyteainetta

10	CaCO ₃ -pit., %	0
	neliömassa, g/m²	64.7
	ISO-vaaleus, %	71.2
	valonsirontakerroin, m²/kg	62.0
	vetoindeksi. Nm/a	56.2

15

20

30

Tulokset on esitetty graafisina kuvaajina kuvissa 5-8. Kuvissa 5-8 merkinnät S1, S2 ja S3 vastaavat taaulukoissa esitettyjä tuloksia saostuksissa 1, 2 ja vast. 3 saaduilla täyteaineilla; merkinnät PCC ja GC tarkoittavat kaupallisella saostetulla kalsiumkarbonaatilla ja vast. jauhetulla kalsiumkarbonaatilla saatuja tuloksia. Kuvista 5 ja 6 nähdään, että optiset ominaisuudet ovat keksinnön mukaisella täyteaineella paremmat verrattaessa niitä vastaaviin ominaisuuksiin kaupallisilla CaCO3-täyteaineilla samoissa CaCO3-pitoisuuksissa. Kuvasta 7 nähdään, että vetolujuus on keksinnön mukaisella täyteaineella selvästi parempi kuin kaupallisilla CaCO3-täyteaineilla samoissa CaCO3-pitoisuuksissa. Lisäksi kuvassa 8 on esitetty valonsirontakerroin vetoindeksin funktiona. Tämä tarkastelu ottaa huomioon sekä paperin optiset ominaisuudet että ajettavuuden paperikoneella. Tässä tarkastelussa keksinnön mukainen täyteaine on selvästi parempi kuin kaupalliset CaCO3-täyteaineet. Toisin sanoen samoilla valonsirontakertoimen arvoilla keksinnön mukaisella täyteaineella saadaan selvästi parempi vetolujuus kuin kaupallisilla CaCO3-täyteaineilla. Graafisista kuvaajista on nähtävissä trendi, että suhteen $m_{\rm CA\,(OH)\,2}/m_{\rm hienoaine}$ kasvaessa saostuksessa, paperin optiset ominaisuudet paranevat ja vetolujuus pienenee.

Edellä esitetyn uudentyyppisen huokoisen Ca
5 CO₃-täyteaineen erinomaiset ominaisuudet mahdollistavat CaCO₃-pitoisuuden kasvattamisen ja edelleen paperin neliömassan alentamisen siten, että paperin muut
tärkeät ominaisuudet eivät huonone. Ottaen huomioon
keksinnön mukaisen täyteaineen paremman retention paperinvalmistuksessa, em hyvät tulokset yhdessä antavat
myös kustannussäästöä.

Suoritusesimerkit on tarkoitettu keksinnön havainnollistamiseksi rajoittamatta sitä millään tavoin.

PATENTTIVAATIMUKSET

15

20

- 1. Paperinvalmistuksessa käytettävä täyteaine, joka koostuu hienoaineen pinnalle saostetuista, kalsiumkarbonaattipartikkeleista muodostuneista huokoisista aggregaateista, tunnettu siitä, että kalsiumkarbonaatti on saostettu selluloosakuidusta ja/tai mekaanisesta massakuidusta jauhamalla valmistettujen hienoainefibrillien pinnalle, jotka vastaavat kokojakaumaltaan viiralajittimen jaetta P100.
- 2. Patenttivaatimuksen 1 mukainen täyteaine, tunnettu siitä, että hienoainefibrillit vastaavat kokojakaumaltaan viiralajittimen jaetta P200.
 - 3. Patenttivaatimuksen 1 tai 2 mukainen täyteaine, tunnettu siitä, että kalsiumkarbonaatti on saostettu fraktioitujen hienoainefibrillien pinnalle, jotka muodostavat CaCO₃-kideaggregaatteja, joita hienoainefibrillit pitävät koossa.
 - 4. Jonkin patenttivaatimuksista 1-3 mukainen täyteaine, tunnettu siitä, että hienoainefibrillien pinnalle saostettujen kalsiumkarbonaattipartikkelien halkaisija on suuruusluokkaa 0.2-3 µm.
 - 5. Jonkin patenttivaatimuksista 1-4 mukainen täyteaine, tunnettu siitä, että $CaCO_3$ -kideaggregaattien halkaisija on 2-10 μm .
- 6. Jonkin patenttivaatimuksista 1-5 mukainen täyteaine, tunnettu siitä, että kalsiumkarbonaatin ja hienoaineen massasuhde täyteaineessa on 13.5-2700 %.
- 7. Menetelmä paperinvalmistuksessa käytettävän täyteaineen valmistamiseksi, joka täyteaine koostuu pääasiassa kalsiumkarbonaattipartikkeleista koostuvista huokoisista aggregaateista, joka kalsiumkarbonaatti saostetaan hienoaineen pinnalle, t u n n e t t u siitä, että kalsiumkarbonaatti saostetaan selluloosakuidusta ja/tai mekaanisesta massasta jauhamalla
 valmistettujen hienoainefibrillien pinnalle, jotka

vastaavat kokojakaumaltaan viiralajittimen jaetta P100.

- 8. Patenttivaatimuksen 7 mukainen menetelmä, tunnettu siitä, että hienoainefibrillit vastaavat kokojakaumaltaan viiralajittimen jaetta P200.
- 9. Patenttivaatimuksen 7 tai 8 mukainen menetelmä, tunnettu siitä, että hienoaineen sakeus saostuksessa on 0.0001 18 p-%, edullisesti 0.4 10 p-%.
- 10. Jonkin patenttivaatimuksista 7-9 mukainen menetelmä, tunne ttu siitä, että saostus suoritetaan hiilidioksidilla ja että kalsimhydroksidin ja hienoaineen massasuhde saostuksessa on 0.1 20, edullisesti 1.4 4.
- 11. Jonkin patenttivaatimuksista 7-10 mukainen menetelmä, tunnettu siitä, että saostuksessa käytetään kloridimenetelmää ja että kalsiumkloridin ja hienoaineen massasuhde saostuksessa on 0.15 30, edullisesti 2.1 6.
- 12. Jonkin patenttivaatimuksista 7-11 mukainen menetelmä, tunnettu siitä, että saostuslämpötila on 5 150 °C, edullisesti 10-90 °C, edullisemmin 15 80 °C.

5

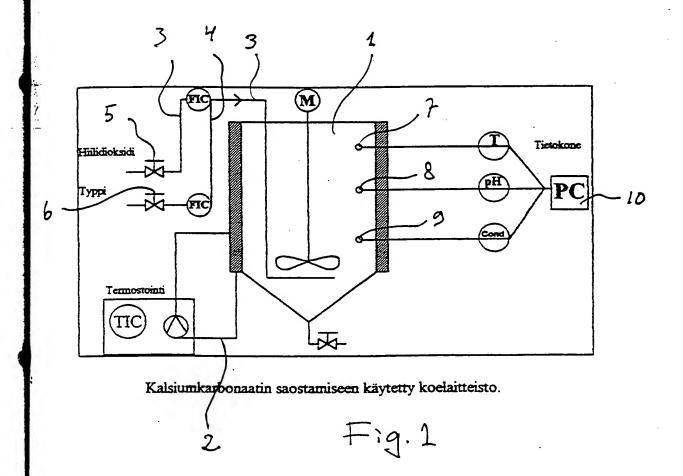
PATENTKRAV

30

- Vid papperstillverkning användbart fyllnadsämne, vilket består av på finsubstansens yta utfällda, av kalciumkarbonatpartiklar bildade porösa aggregat, kännetecknat därav, att kalciumkarbonatet; är utfällt på ytan av från cellulosafiber och/eller mekaniskt massafiber genom malning framställda finsubstansfibriller, vilka till sin storleksfördelning motsvarar virasorteringsapparatens fraktion P100.
 - 2. Fyllnadsämne enligt patentkrav 1, kän-netecknat därav, att finsubstansfibrillerna till sin storleksfördelning motsvarar virasorteringsapparatens fraktion P200.
- 3. Fyllnadsämne enligt patentkrav 1 eller 2, kännetecknat därav, att kalciumkarbonatet är utfällt på ytan av fraktionerade finsubstansfibriller, vilka bildar CaCO3-kristallaggregat, vilka finsubstansfibrillerna håller ihop.
- 4. Fyllnadsämne enligt något av patentkraven 1 - 3, kännetecknat därav, att de på finsubstansfibrillernas yta utfällda kalciumkarbonatpartiklarnas diameter är av storleksklassen 0,2- 3 μm.
- 5. Fyllnadsämne enligt något av patentkraven 25 l 4, kännetecknat därav, att $CaCO_3$ -kristallaggregatens diameter är 2-10 μm .
 - 6. Fyllnadsämne enligt något av patentkraven 1 5, kännetecknat därav, att kalciumkarbonatets och finsubstansens massaförhållande i fyllnadsämnet är 13,5 2700 %.
 - 7. Förfarande för vid papperstillverkning användbart fyllnadsämne, vilket fyllnadsämne i huvudsak består av av kalciumkarbonatpartiklar bestående porösa aggregat, vilket kalciumkarbonat utfälls på finsubstansens yta, kännetecknat därav, att kalciumkarbonatet utfälls på ytan av från cellulosafiber

och/eller mekanisk massa genom malning framställda finsubstansfibriller, vilka till sin storleksfördelning motsvarar virasorteringsapparatens fraktion Pl00.

- 8. Förfarande enligt patentkrav 7, kännetecknat därav, att finsubstansfibrillerna till
 sin storleksfördelning motsvarar virasorteringsapparatens fraktion P200.
- 9. Förfarande enligt patentkrav 7 eller 8, kännetecknat därav, att finsubstansens tjock10 het vid utfällningen är 0,0001 18 vikt-%, fördelaktigt 0,4 10 vikt-%.
- 10. Förfarande enligt något av patentkraven 7 9, kännetecknat därav, att utfällningen görs med koldioxid och att kalciumhydroxidens och finsubstansens massaförhållande vid utfällningen är 0,1 20, fördelaktigt 1,4 4.
- 11. Förfarande enligt något av patentkraven 7 10, kännetecknat därav, att vid utfällningen används kloridförfarande och att kalciumkloridens och finsubstansens massaförhållande vid utfällningen är 0,15 30, fördelaktigt 2,1 6.
- 12. Förfarande enligt något av patentkraven 7 11, kännetecknat därav, att utfällningstemperaturen är 5 150°C, fördelaktigt 10 90°C, fördelaktigast 15 80°C.



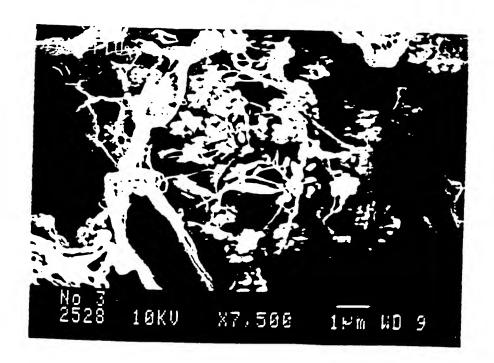


Fig. 2

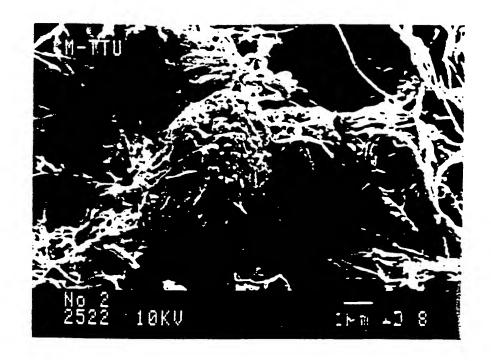


Fig. 3

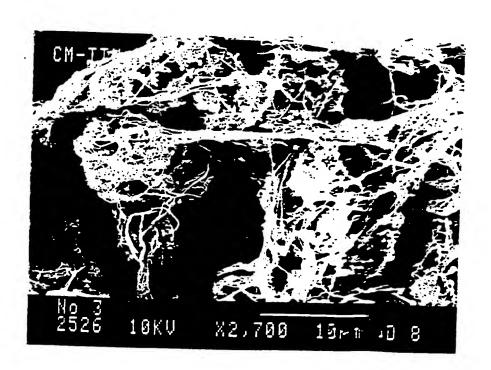


Fig. 4

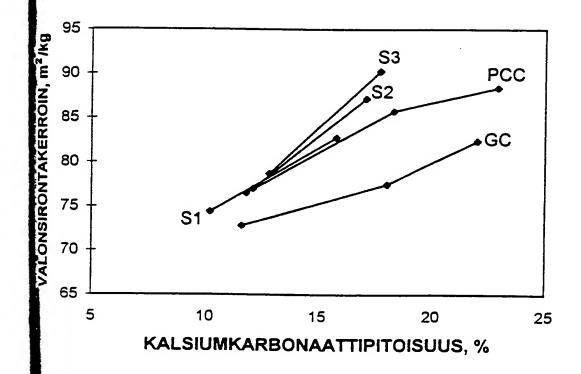


FIG. 5

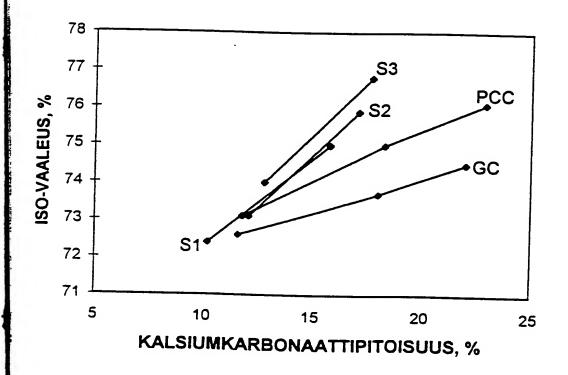


FIG. 6

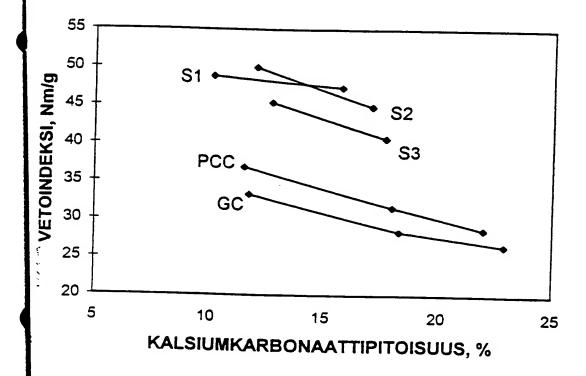


FIG. 7

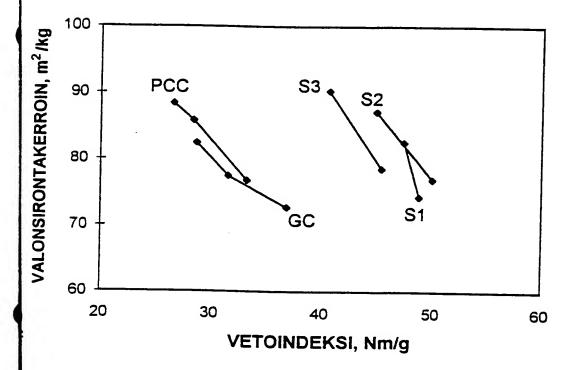


FIG. 8